

①⑨ RÉPUBLIQUE FRANÇAISE  
INSTITUT NATIONAL  
DE LA PROPRIÉTÉ INDUSTRIELLE  
PARIS

①① N° de publication : **2 812 825**  
(à n'utiliser que pour les  
commandes de reproduction)

②① N° d'enregistrement national : **00 10622**

⑤① Int Cl<sup>7</sup> : B 01 J 35/06, B 01 J 19/12, 20/20, 21/08 // B 01 D 53/  
86, C 02 F 1/32 (B 01 J 21/08, 101:50)

①② **DEMANDE DE BREVET D'INVENTION**

**A1**

②② Date de dépôt : 14.08.00.

③① Priorité :

④③ Date de mise à la disposition du public de la  
demande : 15.02.02 Bulletin 02/07.

⑤⑥ Liste des documents cités dans le rapport de  
recherche préliminaire : *Se reporter à la fin du  
présent fascicule*

⑥① Références à d'autres documents nationaux  
apparentés :

⑦① Demandeur(s) : **AHLSTROM PAPER GROUP  
RESEARCH AND COMPETENCE CENTER Société  
anonyme — FR.**

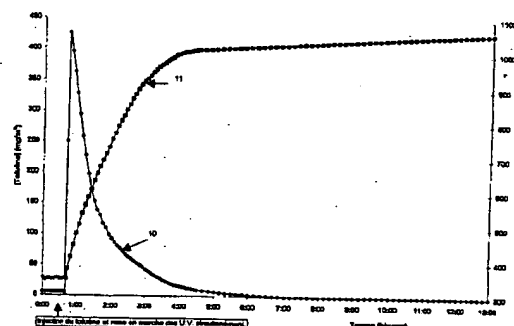
⑦② Inventeur(s) : **DUSSAUD JOSEPH, BOUVIER LEO-  
NIE et CHEVALIER FABIEN.**

⑦③ Titulaire(s) :

⑦④ Mandataire(s) : **CABINET LAURENT ET CHARRAS.**

⑤④ **MEDIA FILTRANT A BASE D'AGENT PHOTOCATALYSEURS ET DE CHARBON ACTIF.**

⑤⑦ Média filtrant à base d'agent photocatalyseur et de  
charbon actif, caractérisé en ce qu'il comprend un support  
perméable recouvert d'une première couche à base de  
charbon actif puis d'une seconde couche distincte à base  
d'agent photocatalyseur, ou inversement. Procédé de fabri-  
cation.



**:R 2 812 825 - A1**

L'invention concerne un média filtrant. Elle se rapporte également au procédé de fabrication dudit média. Elle a enfin pour objet l'utilisation du média pour la purification  
5 d'effluents gazeux ou liquides.

La réaction dite "photocatalytique", encore dénommée photocatalyse, consiste à détruire les différents polluants organiques et/ou inorganiques présents dans les effluents gazeux, et notamment l'air, ou dans les effluents liquides par réaction photochimique,  
10 laquelle est provoquée par l'irradiation d'un photocatalyseur par rayonnement ultraviolet.

Pour l'essentiel, la photocatalyse est initiée en activant un solide semi-conducteur (agent photocatalyseur tel que par exemple le  $\text{TiO}_2$ ) par des rayonnements UV à une longueur d'onde inférieure à 380 nanomètres, provoquant des changements électroniques  
15 au sein du semi-conducteur et conduisant en présence d'effluents gazeux ou liquides, tels que l'air ou l'eau, à la création de radicaux oxygénés et hydroxyles à la surface du semi-conducteur. Ces radicaux attaquent les composés organiques adsorbés sur le semi-conducteur et par succession de réactions chimiques dégradent les composés jusqu'au stade final de l'oxydation.

20

Comme déjà dit, en tant qu'agent photocatalyseur susceptible de déclencher la réaction photocatalytique, on peut utiliser notamment, mais de façon non limitative, du dioxyde de titane  $\text{TiO}_2$  anatase, lequel activé par la lumière UV se trouve modifié électroniquement, de sorte à conduire à la formation de radicaux hydroxyle  $\text{OH}^\bullet$  et  
25 d'oxygène  $\text{O}^\bullet$  aptes à attaquer les chaînes carbonées organiques adsorbées sur le  $\text{TiO}_2$ , en les dégradant jusqu'à ce que le carbone organique soit complètement transformé en dioxyde de carbone.

On peut cependant envisager d'autres agents photocatalyseurs tels que ceux  
30 notamment faisant partie du groupe des oxydes métalliques, des oxydes alcalino-terreux, des oxydes d'actinide et des oxydes de terres rares. En pratique, les agents photocatalyseurs sont fixés au moyen d'agents liants sur des supports, tels que notamment des non-tissés naturels ou synthétiques, des fibres de verre ou encore des grilles métalliques ou plastiques.

35

Des compositions photocatalytiques résultant du mélange d'un agent photocatalyseur et de l'agent liant particulièrement avantageuses sont décrites dans le document WO 99/51345 du Demandeur.

Ces compositions peuvent être utilisées pour le traitement de l'air. En effet, l'air est susceptible de contenir un grand nombre de polluants, parmi lesquels les  $\text{NO}_x$ ,  $\text{NH}_3$ ,  $\text{H}_2\text{S}$ ,  $\text{CO}$ ,  $\text{O}_3$ , les alcènes en  $\text{C}_2$ - $\text{C}_4$  chlorés ou non, le chlorométhane, l'iso-octane, le benzène, le toluène, le xylène, l'isopropylbenzène, les alcools aliphatiques saturés en  $\text{C}_1$ - $\text{C}_4$ , le méthylmercaptan, le chlorophénol, le nitrophénol, le méthyltertiobutyléther, le diméthoxyméthane, les aldéhydes en  $\text{C}_1$ - $\text{C}_4$ , l'acétone, l'acide formique, l'acide acétique, l'acide 2-méthylpropanoïque, le chlorure de dichloroacétyle, le diméthylformamide, le triméthylamine, l'acétonitrile, et la pyridine, le méthanethiol, le diméthyldisulfure.

10

Les compositions photocatalytiques peuvent être également utilisées pour le traitement d'effluents liquides, en particulier d'eau polluée par des composés organiques, des bactéries, des virus, des microbes etc...

15 Dans le document WO 99/51345 précité, le Demandeur a décrit un média filtrant pour le traitement de l'air ou de l'eau, constitué d'un support enduit d'une composition résultant d'un mélange d'agent liant, d'agent photocatalyseur et de charbon actif. Comme expliqué dans ce document, ce type de média filtrant a pour objectif :

- tout d'abord, du fait de la surface spécifique élevée du charbon actif, d'adsorber les agents polluants présents dans les pics de pollution ;
- puis, par réaction photocatalytique sous rayonnement ultraviolet, de dégrader les polluants adsorbés sur le charbon actif, par désorption vers l'agent photocatalyseur, permettant ainsi la régénération dudit charbon.

25 Même si, comme indiqué, le mélange intime de charbon actif et d'agent photocatalyseur permet d'augmenter la durée de vie du média, on observe inmanquablement une saturation des sites du charbon actif par le polluant. En d'autres termes, la réaction photocatalytique n'est pas suffisamment efficace pour permettre de régénérer de façon correcte le charbon actif de sorte qu'il est nécessaire d'échanger le média saturé de ses polluants par un média neuf de manière relativement fréquente. Bien évidemment le rejet du média filtrant chargé de ses polluants n'est pas sans conséquence sur l'environnement.

Dès lors, le problème que se propose de résoudre l'invention est de développer un nouveau média filtrant du type de celui décrit précédemment c'est à dire à base d'agent photocatalyseur et de charbon actif qui ne présente pas les inconvénients précités, notamment en terme de durée de vie.

Pour ce faire, le média filtrant à base d'agent photocatalyseur et de charbon actif de l'invention se caractérise en ce qu'il comprend un support perméable recouvert d'une première couche à base de charbon actif puis d'une seconde couche distincte à base d'agent photocatalyseur, ou inversement.

5

Le Demandeur a en effet constaté que de façon tout à fait surprenante, le fait de présenter l'agent photocatalyseur et le charbon actif sous forme de deux couches distinctes, permettait d'augmenter l'efficacité de la réaction photocatalytique générée par la combinaison de l'agent photocatalyseur et du rayonnement UV et ce, de façon  
10 suffisante pour permettre la désaturation continue, et donc la régénération à l'infini du charbon actif. Dès lors, même si le média devait être éliminé, du fait notamment du vieillissement du support, il le serait avec un charbon actif désaturé donc sans incidence sur l'environnement.

15 Dans la suite de la description et dans les revendications, par l'expression « support perméable », on désigne une structure perméable à l'air et aux effluents liquides se présentant sous la forme d'une feuille obtenue à partir de fibres à usage textile, naturelles ou chimiques seules ou en mélange, cette feuille pouvant être un non tissé, un tissu voire même une grille. Comme fibres entrant dans la constitution d'une telle feuille, on utilise  
20 de préférence mais de façon non limitative, les fibres naturelles, en particulier de cellulose, de coton, les fibres chimiques organiques, en particulier de cellulose modifiées, de méthylcellulose, de rayonne, acryliques, de nylon, de polyester, de polyéthylène, de polypropylène, de polyamide, et les fibres chimiques inorganiques, en particulier de verres et de métal.

25

Dans une forme de réalisation préférée, le support se présente sous la forme d'un non tissé à base de fibres naturelles et de fibres chimiques organiques. Pour augmenter la résistance mécanique du support, le support comprend de 40 à 80%, avantageusement 50% en poids de fibres de cellulose, le complément à 100% étant constitué de fibres de  
30 polypropylène.

Selon une autre caractéristique de l'invention, la résistance mécanique et donc la masse du support est variable et en pratique comprise entre 5 et 150 g/m<sup>2</sup> en fonction du flux d'effluent liquide ou gazeux.

35

Le charbon actif est bien connu de l'homme du métier et peut se présenter sous différentes formes en particulier sous forme de poudre, de fibres ou encore de nappe ajourée, dont les procédés d'obtention sont plus particulièrement décrits dans les documents US-A-4069297 et US-A-4285831, cités à titre de référence. Cependant, il est

connu que les fibres ou les particules de carbone activé ne présentent aucune capacité de liaison entre elles.

Pour résoudre ce problème, le charbon actif, lorsqu'il se présente sous forme de fibres ou de particules de carbone activé, est incorporé au sein d'un mélange de fibres naturelles et/ou de fibres chimiques organiques, du même types que celles listées précédemment, les fibres naturelles ou chimiques assurant la liaison des fibres et/ou particules de carbone activé entre elles. Dans ce cas, la couche à base de charbon actif se présente sous forme d'une nappe, laquelle est obtenue avantageusement par voie humide.

10

En pratiques, les fibre de carbone activé ont une longueur comprise entre 2 et 7 mm, pour un diamètre compris entre 10 et 100 micromètres. De même, les particules de charbon actif se présentent sous forme d'une poudre, dont la taille des grains constitutifs est comprise entre 0.1 et 100 micromètres.

15

Dans une première forme de réalisation, la couche à base de charbon actif est constituée d'un mélange comprenant de 20 à 75%, avantageusement 50% en poids de fibres de carbone activé, le complément à 100% étant constitué d'un mélange à base de fibres naturelles et/ou de fibres chimiques organiques. Pour une concentration inférieure à 20 20%, la quantité de carbone activé n'est pas suffisante pour permettre d'adsorber les pics importants de pollution. Pour une concentration en fibres de carbone activé supérieure à 75%, le média filtrant devient économiquement moins intéressant du fait du coût élevé des fibres de carbone activé.

25

Dans une seconde forme de réalisation, la couche à base de charbon actif est constituée d'un mélange comprenant de 70 à 90%, avantageusement 80% en poids de particules de carbone activé, le complément à 100% étant constitué d'un mélange à base de fibres naturelles et/ou de fibres chimiques organiques. De même que précédemment, pour une concentration inférieure à 70%, la quantité de carbone activé n'est pas suffisante 30 pour permettre d'absorber les pics importants de pollution. Pour concentration en particules de carbone activé supérieure à 90%, le média filtrant devient moins intéressant du fait du coût élevé des particules de carbone activé.

Par ailleurs, pour améliorer la cohésion des fibres naturelles et/ou chimiques avec 35 les particules et/ou les fibres de carbone activé, la couche à base de charbon actif comprend en outre au moins un agent liant. Avantageusement, la couche à base de charbon actif comprend entre 1 et 10% en poids, avantageusement 5% en poids d'amidon modifié. Dans la suite de la description et dans les revendications, l'expression « amidon modifié » désigne l'amidon modifié se présentant sous forme de fibres tel que celui décrit

dans le document EP-A-617742. Le Demandeur a en effet constaté que de façon tout à fait surprenante, cet amidon permettait de renforcer la cohésion des fibres entre elles à un point tel que l'épaisseur de la couche s'en trouvait considérablement réduite, et ce sans perte de perméabilité.

5

Comme déjà dit, le charbon actif peut également se présenter sous forme d'une nappe ajourée. Selon ce mode de réalisation, la couche à base de charbon actif se présente sous forme d'un tissu de carbone activé dont la maille est comprise entre 0,1 et 5 mm, avantageusement 2 mm, le tissu étant obtenu par chauffage à 900°C d'un tissu fabriqué à  
10 partir de fibres chimique organiques.

En pratique, la couche à base de charbon actif a une masse comprise entre 10 et 300 g/m<sup>2</sup> en fonction de la nature de l'effluent à traiter et du taux de pollution.

15 De façon générale, il est nécessaire pour que la réaction photocatalytique puisse être initiée, que la majorité des particules d'agent photocatalyseur soit accessible au rayonnement UV.

En conséquence, lorsque le charbon actif se présente sous forme de fibres ou de  
20 particules, la couche à base de charbon actif constituera la première couche, directement au contact du support, l'agent photocatalyseur entrant dans la composition de la seconde couche. En effet, dans cette hypothèse, le volume occupé par le charbon actif n'empêche pas le rayonnement UV d'atteindre l'agent photocatalyseur.

25 En revanche, lorsque la couche à base de charbon actif se présente sous forme d'un tissu de maille déterminée, l'agent photocatalyseur peut être directement enduit sur le support, la couche à base de charbon actif constituant la seconde couche. En effet, les mailles du tissu, permettent le passage du rayonnement, et donc son contact avec l'agent photocatalyseur même si celui ci est enduit directement sur le support. Cependant et dans  
30 une autre forme de réalisation, le tissu de charbon actif peut être appliqué directement sur le support, constituant alors la première couche.

S'agissant de l'agent photocatalyseur entrant dans la composition de la couche à base d'agent photocatalyseur, celui-ci peut être choisi dans le groupe comprenant les  
35 oxydes métalliques, les oxydes comprenant alcalinoterreux, les oxydes d'actinide et les oxydes de terres rares.

Dans une forme de réalisation avantageuse telle que celle décrite dans le document WO 99/51345 du Demandeur, la couche à base d'agent photocatalyseur se présente sous

la forme d'un mélange comprenant entre 10 et 60 parties en sec, avantageusement 50 parties, d'une dispersion colloïdale aqueuse de dioxyde de silice ( $\text{SiO}_2$ ), le complément à 100 parties étant constitué de  $\text{TiO}_2$  anatase.

- 5 Par ailleurs, pour permettre une liaison efficace des particules de  $\text{TiO}_2$  non seulement entre elles, mais également au matelas fibreux constituant la première couche ou le support, les particules de  $\text{SiO}_2$  représentent de 20 à 50% en poids de la dispersion aqueuse colloïdale et ont un diamètre compris entre 10 et 40 nanomètres.
- 10 Par ailleurs, pour que la réaction photocatalytique puisse être efficace et que la désorption du charbon actif se fasse régulièrement, la couche à base d'agent photocatalyseur comprend entre 5 et 40  $\text{g/m}^2$ , avantageusement 20  $\text{g/m}^2$  d'agent photocatalyseur. Pour une valeur inférieure à 5  $\text{g/m}^2$ , la réaction photocatalytique est réduite, compte-tenu de la trop faible épaisseur de la couche. Au contraire, pour une
- 15 valeur supérieure à 40  $\text{g/m}^2$ , la masse d'agent photocatalyseur devient trop élevée, interdisant au rayonnement UV d'atteindre les particules d'agent photocatalyseur présentes à la base de la couche.

Par ailleurs, et dans une forme de réalisation perfectionnée, afin d'augmenter le

20 rendement de la photocatalyse, la face libre du support non recouverte des deux couches est enduite d'une couche à base d'agent photocatalyseur.

L'invention concerne également un procédé pour la fabrication du média filtrant précédemment décrit.

25

Bien entendu, le procédé de fabrication variera en fonction de la structure, non seulement du support, mais également de la couche à base de charbon actif.

Selon un premier mode de réalisation, l'invention concerne un procédé pour la

30 fabrication d'un média filtrant à base d'agent photocatalyseur et de charbon actif selon lequel, sur un support constitué d'un non tissé à base de fibres naturelles et/ou de fibres chimiques organiques, on applique une première couche à base de fibres naturelles et/ou chimiques organiques et de fibres et/ou des particules de carbone activé, puis une seconde couche à base d'agent photocatalyseur.

35

Selon une première caractéristique, le support est fabriqué par voie humide sur machine papetière. Bien entendu, la composition du support est variable et fonction en particulier, de la résistance mécanique et de la perméabilité souhaitées. Les supports à

base de fibres de cellulose et de fibres chimiques organiques du type polypropylène sont préférées.

De la même manière, la première couche est fabriquée par voie humide et  
5 directement appliquée sur le support, la solidarisation étant obtenue par égouttage. Ce procédé est particulièrement avantageux dans la mesure où il permet de travailler en continu sur une machine papetière, en prévoyant une seconde caisse de tête destinée à la préparation de la suspension à base de charbon actif. La couche à base de charbon est alors déposée sur le support humide, puis par égouttage de l'eau vient s'imprégner à la  
10 surface du support. L'ensemble support / première couche est ensuite séché avant d'être enduit de la seconde couche à base d'agent photocatalyseur. Dans une autre forme de réalisation, la première couche est appliquée sur le support par presse encolleuse (size press).

15 La couche à base d'agent photocatalyseur correspond de préférence à la composition photocatalytique décrite dans le document précité du Demandeur.

Cette seconde couche peut être appliquée de différentes manières pour conduire soit à une couche d'épaisseur régulière soit à des ponctuations d'agent photocatalyseur. Dès  
20 lors et dans une première forme de réalisation, la seconde couche est appliquée sur la première couche par pulvérisation ou enduction par presse encolleuse. Dans un second mode de réalisation, la seconde couche est appliquée par rouleau à cadre rotatif, permettant d'obtenir des dépôts ponctuels d'agent photocatalyseur.

25 L'invention concerne également un procédé pour la fabrication d'un média filtrant à base d'agent photocatalyseur et de charbon actif selon lequel, sur un support constitué d'un non tissé à base de fibres naturelles et/ou de fibres chimiques organiques, on applique une première couche à base d'agent photocatalyseur, puis une seconde couche constituée d'un tissu de carbone activé.

30

De même que précédemment, le support est fabriqué par voie humide sur machine papetière. Bien entendu, la composition du support est variable et fonction en particulier, de la résistance mécanique souhaitée. Les supports à base de fibres de cellulose et de fibres chimiques organiques du type polypropylène sont préférées.

35

De le même manière, la première couche est appliquée sur la support par pulvérisation ou enduction par presse encolleuse ou rouleau à cadre rotatif.



Par ailleurs et selon une autre caractéristique, le tissu de carbone activé est solidarisé au support enduit de la première couche à base d'agent photocatalyseur par tout moyen connu, en particulier du type aiguilletage. La couture est avantageusement périphérique.

- 5 L'invention concerne également l'utilisation du média filtrant précédemment décrit pour le traitement de l'air, mais également pour le traitement d'effluents liquides.

L'invention et les avantages qui découlent ressortiront mieux des exemples de réalisation qui suivent à l'appui des figures annexées.

10

La figure 1 est une représentation schématique d'un pilote de traitement d'air.

La figure 2 est une courbe représentant la dégradation, sous irradiation UV, d'un agent polluant en fonction du temps et la transformation de cet agent en  $\text{CO}_2$  en mettant en œuvre un média filtrant recouvert uniquement d'agent photocatalyseur.

- 15 La figure 3 est une courbe représentant la dégradation d'un agent polluant et la transformation de cet agent en  $\text{CO}_2$  en fonction du temps en mettant en œuvre le média filtrant de l'invention sans puis sous irradiation UV.

La figure 4 est une courbe représentant la dégradation, sous irradiation UV, d'un agent polluant et la transformation de cet agent en  $\text{CO}_2$  en fonction du temps en mettant en œuvre le média filtrant de l'invention.

20

Sur la figure 1, on a représenté un pilote de traitement d'air constitué d'une enceinte de 100 litres (1) connectée à ses deux extrémités respectivement à un tuyau d'arrivée d'air pollué (2) et un tuyau de sortie d'air dépollué (3). Les 2 tuyaux forment une boucle et sont  
25 séparés l'un de l'autre par le biais d'un système de ventilation (4). L'agent polluant (P) est injecté en amont de l'enceinte (1). L'enceinte est en outre équipée d'un média filtrant (5) positionné perpendiculairement au flux d'air et d'une source de rayonnement ultra violet (UV), ladite source étant positionnée de sorte à irradier la face du support recouverte de la composition photocatalytique. Trois essais comparatifs ont été conduits à partir de ce  
30 pilote, en injectant dans le circuit d'air une quantité de  $400 \text{ mg/m}^3$  de toluène. L'analyse de la concentration en toluène pendant le traitement est effectuée par chromatographie en phase gazeuse (CPG).

Le premier essai consiste à utiliser en tant que média filtrant, un non tissé ( $40 \text{ g/m}^2$ )  
35 (50 % de fibres synthétiques de polypropylène, Y600 commercialisé par MITSUI / 50 % en poids de fibres cellulosiques (PENSACOLA, commercialisé par CHAMPION) enduit d'une composition photocatalytique à base de  $\text{TiO}_2$  et de  $\text{SiO}_2$  (SNOWTEX 50, commercialisé par SEPPIC), à raison de  $20 \text{ g/m}^2$  chacun.

Sur la figure 2, on a représenté la capacité du média et donc de la composition photocatalytique à dégrader l'agent polluant en fonction du temps, sous irradiations UV. Comme le montre cette figure, la concentration d'agent polluant diminue lentement (courbe 6) pour se transformer à la même vitesse en  $\text{CO}_2$  (courbe 7) Après 12 heures de fonctionnement de la boucle, la totalité de l'agent polluant est dégradé et transformé en  $\text{CO}_2$ .

Les second et troisième essais consistent à utiliser en tant que média filtrant, le média filtrant de l'invention. Ce média est fabriqué de la manière suivante.

Sur une machine à papier à deux caisses de tête, on réalise par voie humide, à partir de la première caisse, un support constitué d'un mélange fibreux à raison de  $30\text{g/m}^2$  sec comprenant (50 % de fibres synthétiques de polypropylène, Y600 commercialisé par MITSUI / 50 % en poids de fibres cellulosiques (PENSACOLA, commercialisé par CHAMPION))

Sur ce support, on applique par le biais de la caisse secondaire, une nappe fibreuse à raison de  $70\text{g/m}^2$  constituée de 71% en poids de fibres de carbone activée commercialisée par SOFRANCE, dont la longueur est comprise entre 2 et 7 mm, et le diamètre compris entre 10 et 100 micromètres, et de 21% en poids d'un mélange de fibres naturelles PENSACOLA, commercialisé par CHAMPION et 8% d'amidon modifié commercialisé par BEGHIN SAY sous la marque CHART BI.

On enduit ensuite par cadre rotatif une composition photocatalytique constituée d'un mélange de  $\text{TiO}_2$  (commercialisé par MILLENIUM) et d'une dispersion aqueuse de dioxyde de silice (SNOWTEX 50, commercialisé par SEPPIC) à raison de  $20\text{g/m}^2$  chacun.

Sur la figure 3, on a représenté le taux de dégradation de l'agent polluant (courbe 8a, 8b) et de sa transformation en  $\text{CO}_2$  (courbe 9) en fonction du temps d'abord sans rayonnement UV, puis sous rayonnement UV.

Comme le montre cette figure, entre le moment où l'agent polluant est injecté dans le système et celui où les lampes UV sont mises sous tension, la concentration en agent polluant diminue assez rapidement (courbe 8a) correspondant à l'adsorption de l'agent polluant sur les sites du charbon actif et pour une moindre partie, sur ceux du  $\text{TiO}_2$ . Lorsque les lampes UV sont mises sous tension, la dégradation du polluant se poursuit

(courbe 8b) correspondant à la réaction de photocatalyse. Parallèlement, on observe un dégagement de  $\text{CO}_2$  (courbe 4) issu de la transformation de l'agent polluant.

Sur la figure 4, on a représenté le taux de dégradation de l'agent polluant (courbe 10) et de sa transformation en  $\text{CO}_2$  (courbe 11) en fonction du temps sous rayonnement.

Comme le montre cette figure, la dégradation de l'agent polluant (courbe 10) est au départ très rapide dans la mesure où le polluant adsorbé sur les sites de charbon actif est dégradé simultanément en  $\text{CO}_2$  par photocatalyse (courbe 11). Les sites de charbon sont désorbés en continu, permettant d'accélérer la dépollution. C'est ainsi que l'on constate que le média filtrant de l'invention permet de traiter, sous rayonnement UV, une même concentration d'agent polluant en pratiquement deux fois moins de temps (7 heures) que sans rayonnement (voir figure 2).

L'invention et ses avantages ressortent bien de la description qui précède. On notera en particulier la vitesse de dépollution améliorée du média filtrant de l'invention par rapport à un média uniquement à base d'agent photocatalyseur. Un autre avantage réside dans la non saturation des sites du charbon actif par l'agent polluant permettant une régénération continue dudit charbon actif.

**REVENDICATIONS**

1/ Média filtrant à base d'agent photocatalyseur et de charbon actif, *caractérisé* en ce qu'il comprend un support perméable recouvert d'une première couche à base de  
5 charbon actif puis d'une seconde couche distincte à base d'agent photocatalyseur, ou inversement.

2/ Média filtrant selon la revendication 1, caractérisé en ce que le support se présente sous la forme d'un non tissé à base de fibres naturelles et/ou de fibres chimiques  
10 organiques.

3/ Média filtrant selon la revendication 1, caractérisé en ce que le support comprend de 40 à 80%, avantageusement 50% en poids de fibres de cellulose, le complément à 100% étant constitué de fibres de polypropylène.  
15

4/ Média filtrant selon la revendication 1, caractérisé en ce que le support a une masse comprise entre 5 et 150 g/m<sup>2</sup>.

5/ Média filtrant selon la revendication 1, caractérisé en ce que la couche à base de  
20 charbon actif se présente sous forme d'une nappe constituée d'un mélange comprenant des fibres naturelles et/ou chimiques organiques et des fibres et/ou des particules de carbone activé, ladite nappe étant obtenue par voie humide.

6/ Média filtrant selon la revendication 5, caractérisé en ce que la couche à base de  
25 charbon actif est constituée d'un mélange comprenant de 20 à 75%, avantageusement 50% en poids de fibres de carbone activé, le complément à 100% étant constitué d'un mélange à base de fibres naturelles et/ou de fibres chimiques organiques.

7/ Média filtrant selon la revendication 5, caractérisé en ce que la couche à base de  
30 charbon actif est constituée d'un mélange comprenant de 70 à 90%, avantageusement 80% en poids de particules de carbone activé, le complément à 100% étant constitué d'un mélange à base de fibres naturelles et/ou de fibres chimiques organiques.

8/ Média filtrant selon la revendication 5, caractérisé en ce que la couche à base de  
35 charbon actif comprend en outre de 1 à 10% en poids, avantageusement 5% en poids d'amidon modifié.

9/ Média filtrant selon la revendication 1, caractérisé en ce que la couche à base de charbon actif se présente sous forme d'un tissu de carbone activé dont la maille est comprise entre 0,1 et 5 mm, avantageusement 2 mm

5

10/ Média filtrant selon la revendication 1, caractérisé en ce que la couche à base de charbon actif a une masse comprise entre 10 et 300 g/ m<sup>2</sup>.

11/ Média filtrant selon la revendication 1, caractérisé en ce que la couche à base d'agent photocatalyseur se présente sous la forme d'un mélange comprenant entre 10 et 10 60 parties (en sec), avantageusement 50 parties d'une dispersion colloïdale aqueuse de dioxyde de silice, le complément à 100 parties étant constitué de TiO<sub>2</sub> anatase.

12/ Média filtrant selon la revendication 11, caractérisé en ce que les particules de 15 SiO<sub>2</sub> représentent de 20 à 50% en poids de la dispersion aqueuse colloïdale et ont un diamètre compris entre 10 et 40 nanomètres.

13/ Média filtrant selon la revendication 1, caractérisé en ce que la couche à base d'agent photocatalyseur comprend entre 5 et 40 g/m<sup>2</sup>, avantageusement 20 g/m<sup>2</sup>d'agent 20 photocatalyseur.

14/ Média filtrant selon la revendication 1, caractérisé en ce que la face libre du support est enduite d'une couche à base d'agent photocatalyseur.

25 15/ Procédé pour la fabrication d'un média filtrant à base d'agent photocatalyseur et de charbon actif selon lequel, sur un support constitué d'un non tissé à base de fibres naturelles et/ou de fibres chimiques organiques, on applique une première couche à base de fibres naturelles et/ou chimiques organiques et de fibres et/ou des particules de carbone activé, puis une seconde couche à base d'agent photocatalyseur.

30

16/ Procédé selon la revendication 15, caractérisé en ce que le support est fabriqué par voie humide.

17/ Procédé selon la revendication 15, caractérisé en ce que la première couche est 35 fabriquée par voie humide et solidarisée au support par égouttage.

18/ Procédé selon la revendication 15, caractérisé en ce que la seconde couche est appliquée sur la première couche par pulvérisation ou enduction par presse encolleuse ou rouleau à cadre rotatif.

19/ Procédé pour la fabrication d'un média filtrant à base d'agent photocatalyseur et de charbon actif selon lequel, sur un support constitué d'un non tissé à base de fibres naturelles et/ou de fibres chimiques organiques, on applique une première couche à base  
5 d'agent photocatalyseur, puis une seconde couche constituée d'un tissu de carbone activé.

20/ Procédé selon la revendication 19, caractérisé en ce que le support est fabriqué par voie humide.

10 21/ Procédé selon la revendication 19, caractérisé en ce que la première couche est appliquée sur la première couche par pulvérisation ou enduction par presse encolleuse ou rouleau à cadre rotatif.

22/ Procédé selon la revendication 19, caractérisé en ce que le tissu de carbone  
15 activé est solidarisé au support par aiguilletage.

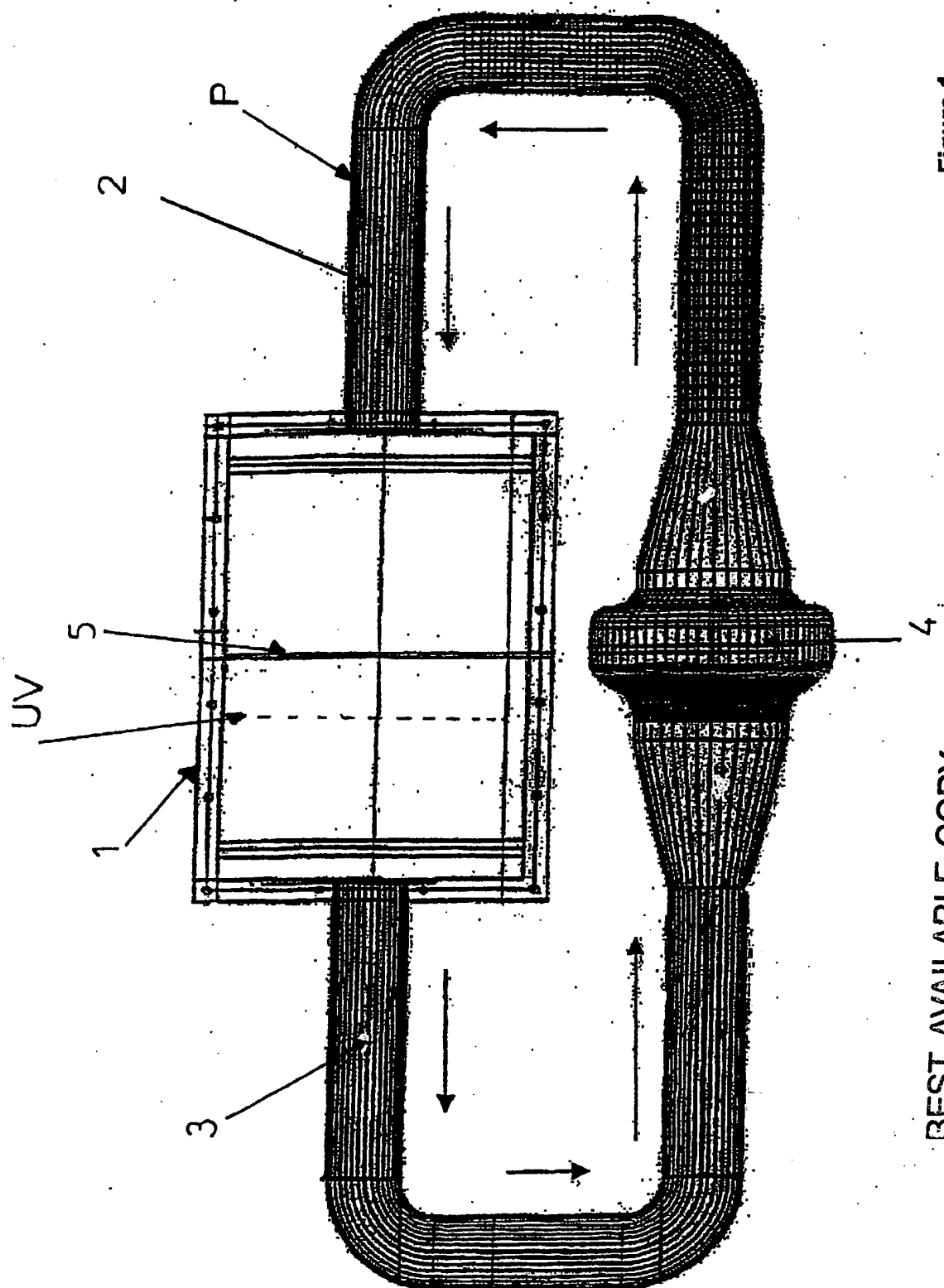
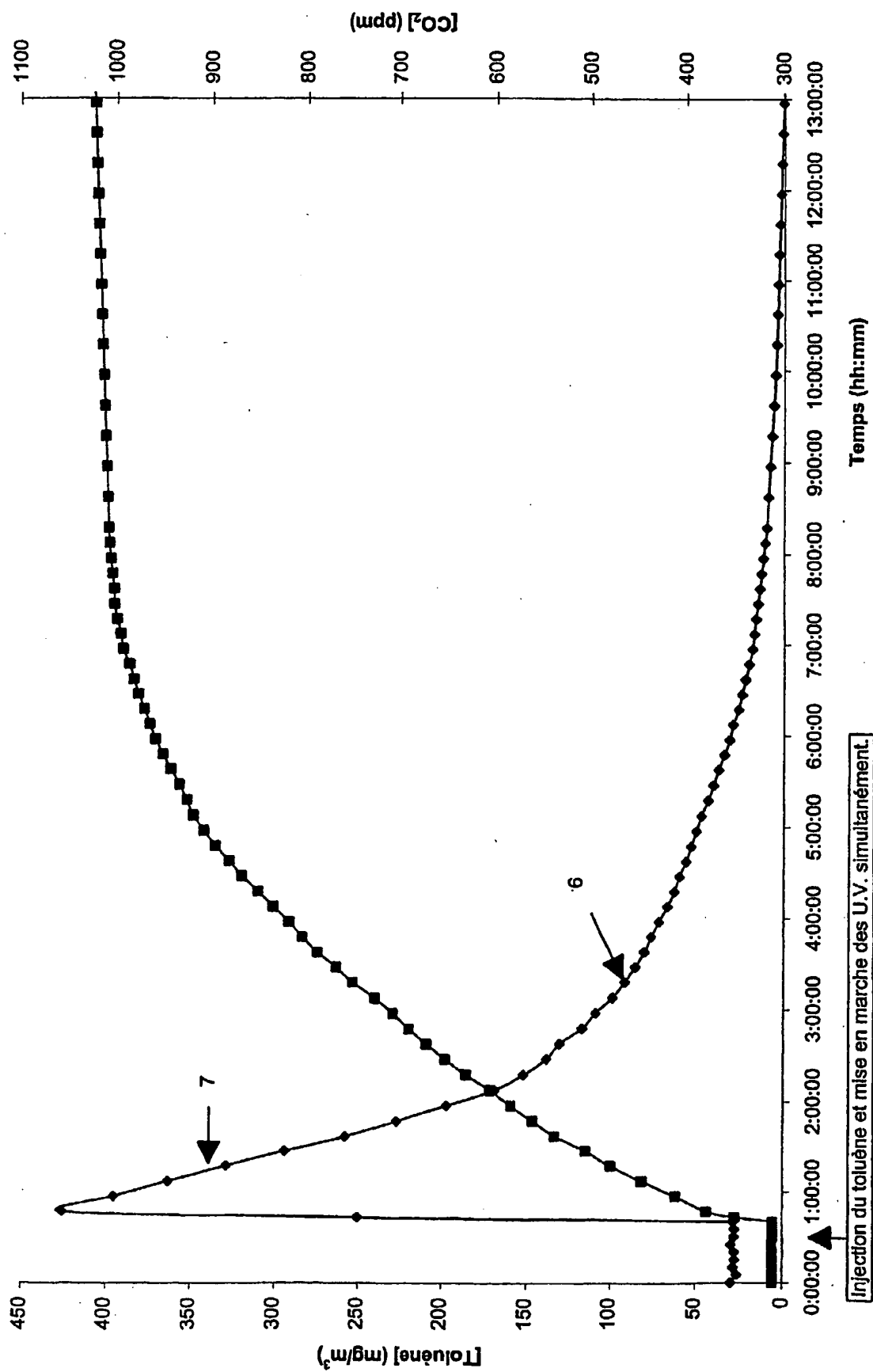


Figure 1

REST AVAIL ARIF COPY

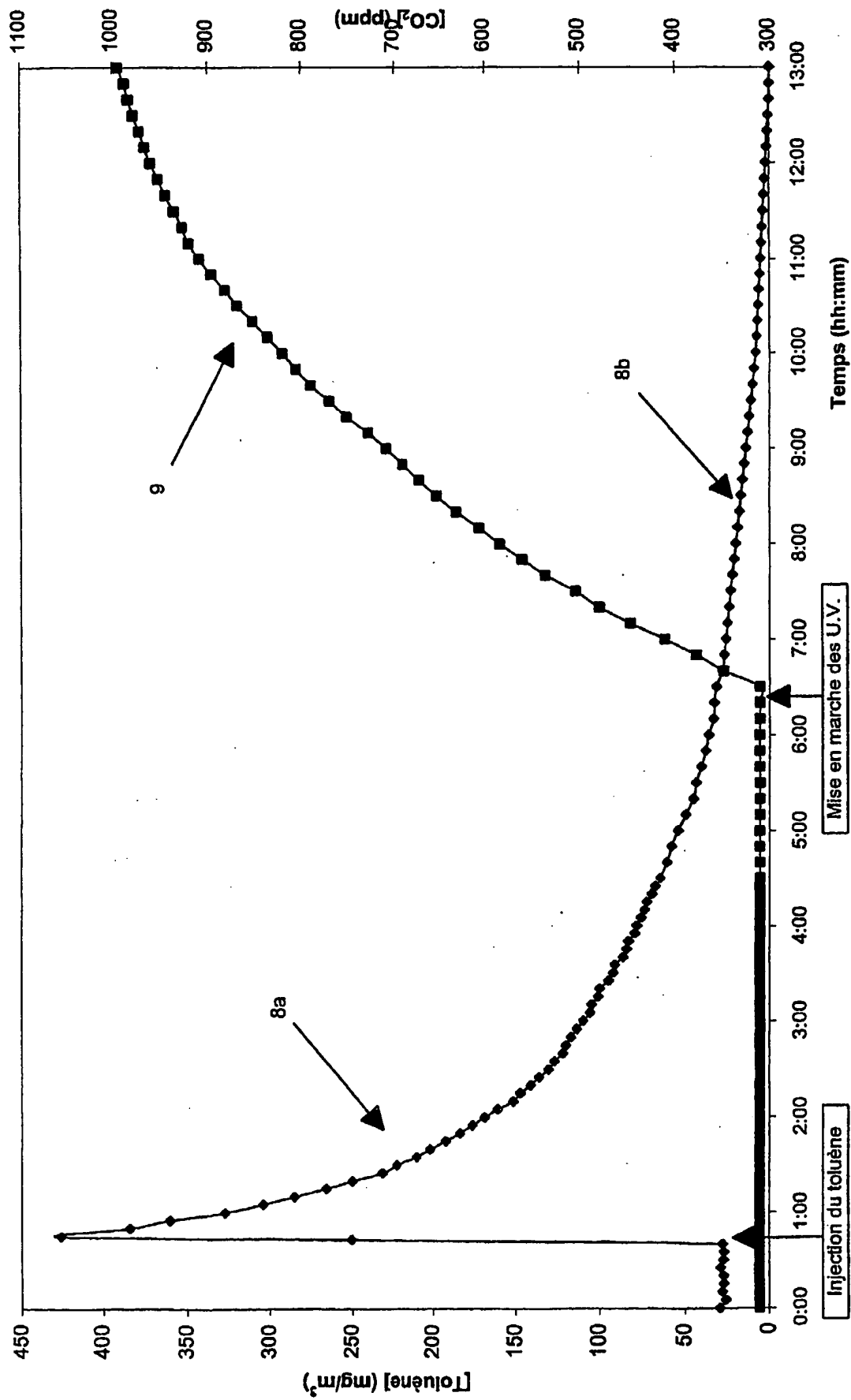
Figure 2



BEST AVAILABLE COPY

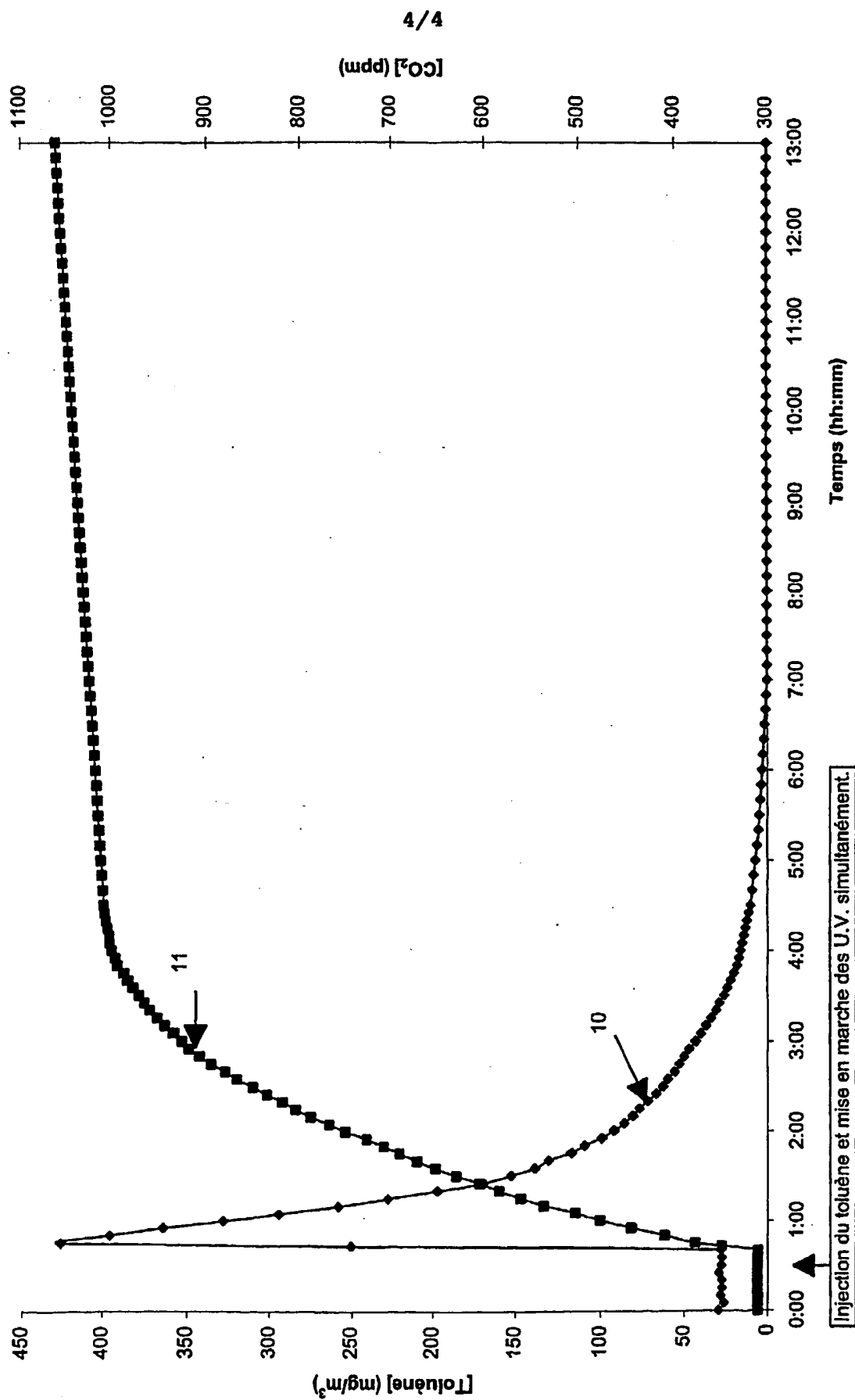


Figure 3



BEST AVAILABLE COPY

Figure 4





# **RAPPORT DE RECHERCHE PRÉLIMINAIRE**

établi sur la base des dernières revendications  
déposées avant le commencement de la recherche

2812825

N° d'enregistrement  
national

FA 591292  
FR 0010622

DOCUMENTS CONSIDÉRÉS COMME PERTINENTS		Revendication(s) concernée(s)	Classement attribué à l'invention par l'INPI
Catégorie	Citation du document avec indication, en cas de besoin, des parties pertinentes		
D,Y	WO 99 51345 A (AHLSTROM PAPER GROUP RESEARCH ; GIRARD PIERRE (FR); BOUVIER LEONIE) 14 octobre 1999 (1999-10-14) * revendications 1-8,10,14-16 *	1,2,11, 12,15	B01J35/06 B01J19/12 B01J20/20 B01J21/08
Y	PATENT ABSTRACTS OF JAPAN vol. 1999, no. 12, 29 octobre 1999 (1999-10-29) & JP 11 179118 A (AQUEOUS RESERCH:KK; FUJISHIMA AKIRA; HASHIMOTO KAZUHITO), 6 juillet 1999 (1999-07-06) * abrégé *	1,2,11, 12,15	
X	CA 2 186 934 A (MINNESOTA MINING & MFG) 1 avril 1998 (1998-04-01) * page 23, ligne 8 - ligne 25; revendications 16-21; figure 2 *	1,2,5-7, 11,15	
A	PATENT ABSTRACTS OF JAPAN vol. 2000, no. 01, 31 janvier 2000 (2000-01-31) & JP 11 276562 A (MITSUBISHI PAPER MILLS LTD), 12 octobre 1999 (1999-10-12) * abrégé *	1-3,15	DOMAINES TECHNIQUES RECHERCHÉS (Int.CL.7)  B01D B01J
A	PATENT ABSTRACTS OF JAPAN vol. 2000, no. 02, 29 février 2000 (2000-02-29) & JP 11 319580 A (AQUEOUS RESERCH:KK), 24 novembre 1999 (1999-11-24) * abrégé *	1	
-/--			
Date d'achèvement de la recherche		Examineur	
27 avril 2001		Faria, C	
<p>CATÉGORIE DES DOCUMENTS CITÉS</p> <p>X : particulièrement pertinent à lui seul Y : particulièrement pertinent en combinaison avec un autre document de la même catégorie A : arrière-plan technologique O : divulgation non-écrite</p> <p>T : théorie ou principe à la base de l'invention E : document de brevet bénéficiant d'une date antérieure à la date de dépôt et qui n'a été publié qu'à cette date de dépôt ou qu'à une date postérieure. D : cité dans la demande L : cité pour d'autres raisons</p>			

1

ORM 1503 12.99 (P04C14)

BEST AVAILABLE COPY



# **RAPPORT DE RECHERCHE PRÉLIMINAIRE**

établi sur la base des dernières revendications  
déposées avant le commencement de la recherche

2812825

N° d'enregistrement  
nationalFA 591292  
FR 0010622

DOCUMENTS CONSIDÉRÉS COMME PERTINENTS		Revendication(s) concernée(s)	Classement attribué à l'invention par l'INPI
Catégorie	Citation du document avec indication, en cas de besoin, des parties pertinentes		
A	PATENT ABSTRACTS OF JAPAN vol. 1995, no. 04, 31 mai 1995 (1995-05-31) & JP 07 024256 A (NIPPONDENSO CO LTD; OTHERS: 01), 27 janvier 1995 (1995-01-27) * abrégé *	1, 10, 13	
A	PATENT ABSTRACTS OF JAPAN vol. 016, no. 086 (C-0916), 3 mars 1992 (1992-03-03) & JP 03 275139 A (KAWASAKI STEEL CORP), 5 décembre 1991 (1991-12-05) * abrégé *	5, 8	
			DOMAINES TECHNIQUES RECHERCHÉS (Int.CL.7)
Date d'achèvement de la recherche		Examineur	
27 avril 2001		Faria, C	
<p><b>CATÉGORIE DES DOCUMENTS CITÉS</b></p> <p>X : particulièrement pertinent à lui seul Y : particulièrement pertinent en combinaison avec un autre document de la même catégorie A : arrière-plan technologique O : divulgation non-écrite</p> <p>T : théorie ou principe à la base de l'invention E : document de brevet bénéficiant d'une date antérieure à la date de dépôt et qui n'a été publié qu'à cette date de dépôt ou qu'à une date postérieure. D : cité dans la demande L : cité pour d'autres raisons</p>			

1

FORM 1503 12.99 (P04C14)

BEST AVAILABLE COPY